



This is to certify that the following application annexed hereto is a true copy from the records of the Korean Intellectual Property Office.

버

10-2003-0076357

Application Number

워 녀 월 Date of Application 2003년 10월 30일

OCT 30, 2003

출·

원

인 :

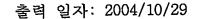
씨제이 주식회사

CJ Corp.

Applicant(s)

2004 28 년 10

**COMMISSIONER** 





【서지사항】

【서류명】 특허출원서

【권리구분】 특허

【수신처】 특허청장

【참조번호】 0040

【제출일자】 2003.10.30

【국제특허분류】 C07D

【발명의 명칭】 세펨 유도체의 제조방법

【발명의 영문명칭】 Processes for the preparation of cephem derivatives

【출원인】

【명칭】씨제이 주식회사【출원인코드】1-1998-003466-9

【대리인】

【성명】 이영필

【대리인코드】9-1998-000334-6【포괄위임등록번호】2003-042214-4

【대리인】

【성명】 이태호

【대리인코드】9-1998-000335-2【포괄위임등록번호】2003-042215-1

【대리인】

【성명】 오국진

【대리인코드】9-1999-000562-6【포괄위임등록번호】2003-042218-3

【발명자】

【성명의 국문표기】 서대원

【성명의 영문표기】 SEO,Dae Won

[주민등록번호] 710709-1480914

【우편번호】 435-050

[주소] 경기도 군포시 금정동 43-10번지 태원다세대 301호

[국적] KR

【발명자】

【성명의 국문표기】 정인화

【성명의 영문표기】 CHUNG, In Hwa



690703-1788019 【주민등록번호】

449-813 【우편번호】

경기도 용인시 포곡면 영문리 인정베네치아빌리지 104동 804호 【주소】

KR 【국적】

[발명자]

이기봉 【성명의 국문표기】

LEE, Ki Bong 【성명의 영문표기】

590504-1268819 【주민등록번호】

360-210 【우편번호】

충청북도 청주시 상당구 율량동 현대아파트 201동 301호 【주소】

KR 【국적】

【발명자】

이인규 【성명의 국문표기】

LEE, In Kyu 【성명의 영문표기】

700807-1177816 【주민등록번호】

435-757 【우편번호】

경기도 군포시 오금동 율곡아파트 342동 1206호 【주소】

KR 【국적】

청구 【심사청구】

제42조의 규정에 의한 출원, 특허법 제60조의 규정에 의 특허법 【취지】

한 출원심사 를 청구합니다. 대리인

(인) 대리인 이영필 (인) 대리인 이태호

(인) 오국진

【수수료】

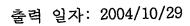
29,000 원 면 17 【기본출원료】 원 0 면 0

【가산출원료】 원 0 건 0 【우선권주장료】

397,000 원 항 9 【심사청구료】

426,000 원 【합계】

1. 요약서·명세서(도면)\_1통 [첨부서류]





#### [요약서]

### [요약]

본 발명은 화학식 2의 화합물과 화학식 3의 화합물을 염기 존재하에서 반응시키는 단계를 포함하는 화학식 1의 화합물 또는 그의 염의 제조방법을 제공한다:

#### <화학식 1>

#### <화학식 2>

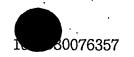
# <화학식 3>

$$H_2N$$
  $R^2$   $R^3$ 

식 중, R<sup>1</sup>은 수소 또는 아미노 보호기이고, R<sup>2</sup>는 메틸, 프로펜-1-일, 또는 1H-1,2,3-트리아<u>졸</u>-4-일-티오메틸이고, R<sup>3</sup>는 수소 또는 카르복실 보호기이다.

# 【색인어】

4-히드록시페닐글리신, 세프프로질, 세파트리진, 세파드록실



#### 【명세서】

#### 【발명의 명칭】

세펨 유도체의 제조방법{Processes for the preparation of cephem derivatives}

【발명의 상세한 설명】

#### 【발명의 목적】

【발명이 속하는 기술분야 및 그 분야의 종래기술】

- 본 발명은 4-히드록시페닐글리신 유도체를 사용한, 세프프로질, 세파트리진 및 세파드록 실 등의 세팔로스포린계 항생제의 제조방법에 관한 것이다.
- 세프프로질, 세파트리진 및 세파드록실 등의 경구용 세팔로스포린계 항생제는 하기에 나타낸 바와 같이, 4-히드록시페닐글리신 기를 공통적으로 포함한다.

HO ← C-C-N S A CO2H

- ◇ 상기에서, A가 -C=CH-CH₃일 경우 세프프로질이며, A가 1H-1,2,3-트리아졸-4-일-티오메틸일 경우 세파트리진이고, A가 -CH₃일 경우 세파드록실을 나타낸다.
- 종래에 4-히드록시페닐글리신의 반응성 유도체를 3-세펨 화합물과 반응시켜 세프프로질, 세파트리진 및 세파드록실 등의 경구용 세팔로스포린계 항생제를 제조하는 다양한 방법이 알려 져 있다.
- ☞ 예를 들어, 미국특허 제3,985,741호는 4-히드록시페닐글리신과 에틸클로로포메이트를 N-메틸모포린과 반응시켜 무수물로 제조한 후 7-아미노-디아세톡시-세팔로스포란산(7-ADCA)과 반



응시켜 세파드록실을 제조하는 방법을 개시한 바 있으나, 수율 및 품질이 떨어져 사용하기 어려운 문제점이 있다.

- 이국특허 제4,520,022호, 제4,591,641호 및 제4,661,590호는 N,N'-디시클로헥실카보디이 미드를 아미노기가 보호된 4-히드록시페닐글리신과 세펨화합물의 반응 축합제로 사용하는 것을 개시하고 있으나, 반응 후 생성되는 N,N'-디시클로헥실우레아를 제거하기 어려워 공업적으로 사용하기 어려운 문제점이 있다.
- \*\* 미국특허 제4,336,376호는 아미노기가 보호된 4-히드록시페닐글리신 염을 트리메틸실릴 -2-옥사졸리디논과 반응시켜 4-히드록시기를 보호한 후 아실클로라이드와 다시 반응시켜 4-히드록시페닐글리신 무수물을 제조한 후 7-아미노-디아세톡시-세팔로스포란산(7-ADCA)과 반응시켜 세파드록실을 제조하는 방법을 개시하고 있으나 먼저 실릴화를 실시해야하는 점과 반응의 불편함 등으로 산업화에 적용하기 어려운 문제점이 있다.
- 이국특허 제4,708,825호는 아미노기가 치환된 4-히드로시페닐글리신을 티오닐클로라이드와 염화수소 가스를 이용하여 4-히드록시페닐글리실 클로라이드 염산염을 제조한 후 세펨화합물과 반응시키는 방법을 개시하고 있으나 티오닐클로라이드와 염화수소 가스의 취급상의 문제점으로 산업화에 적용하기에는 쉽지 않다.
- 지국특허 제3,925,418호, 제4,243,819호, 제4,464,307호 등은 4-히드록시페닐글리신을 제조하는 방법으로 과량의 포스겐을 사용하는 것을 개시하고 있으나 고독성인 포스겐의 취급, 반응 후 과량의 잔류 포스겐의 제거 및 반응조건 등의 작업상의 문제점으로 대량 생산에 적용하기에 어려움이 있다.



또한, 4-히드록시페닐글리신을 반응성 무수물로 제조하기 위한 방법으로 포스포러스 펜타클로라이드, 포스포러스 옥시클로라이드 및 티오닐 클로라이드 등을 이용한 산 염화물의 제조, 이미다졸, 머캅토벤조티아졸 및 히드록시 벤조트리아졸 등을 이용한 활성 에스테르의 제법 등이 개시된 바 있으나, 산 염화물의 경우 히드록시기의 영향에 의해 반응성이 떨어지며, 활성 에스테르의 경우에는 반응성이 떨어지며, 부반응이 일어나는 문제점이 있다.

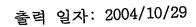
기타, 대한민국 특허공개 제2002-69431호, 제2002-69432호, 제2002-69437호, 제2002-69440호에서는 4-히드록시페닐글리신의 피발로일 또는 숙신이미드 유도체의 제조방법 및이를 사용하여 세프프로질 등의 세폠 화합물을 제조하는 방법이 개시된 바 있다.

- › 본 발명은 상기 선행기술의 문제점을 해결하기 위한 것으로, 본 발명은 신규의 반응성 중간체 즉, 4-히드록시페닐글리신 유도체를 이용하여 세팔로스포린계 항생제를 고수율 및 고순 도로 간편히 제조할 수 있는 방법을 제공한다.
- ▷ 따라서, 본 발명은 4-히드록시페닐글리신 유도체를 이용한 세팔로스포린계 화합물의 제 조방법을 제공하는 것을 목적으로 한다.

# 【발명의 구성 및 작용】

년 발명의 일 태양에 따라, 화학식 2의 화합물과 화학식 3의 화합물을 염기 존재하에서 반응시키는 단계를 포함하는 화학식 1의 화합물 또는 그의 염의 제조방법이 제공된다:

# 16> 【화학식 1】





【화학식 2】

[화학식 3] H<sub>2</sub>N\_\_\_\_s

식 중, R<sup>1</sup>은 수소 또는 아미노 보호기이고, R<sup>2</sup>는 메틸, 프로펜-1-일, 또는 1H-1,2,3-트리아졸-4-일-티오메틸이고, R<sup>3</sup>는 수소 또는 카르복실 보호기이다.

상기 화학식 1의 화합물의 염은 세팔로스포린계 항생제 분야에 알려져 있는 통상의 염을 말하며, 예를 들어 수화물, 산부가염 등을 포함한다.

상기 아미노 보호기는 세팔로스포린계 항생제 제조시 통상적으로 사용될 수 있는 아미노 보호기를 포함하며, 예를 들어 포밀, 아세틸, 벤질, 벤질리덴, 디페닐메틸, 트리페닐메틸, 트 리클로로에톡시카보닐, t-부톡시카보닐, 2-메톡시카보닐-1-메틸-비닐, 2-에톡시카보닐-1-메틸-비닐 등을 포함한다. 상기 본 발명에 따른 화합물 중, R은 2-에톡시카보닐-1-메틸-비닐인 화합 물이 경제성, 취급성, 및 최종 생성물의 수율 등의 측면에서 더욱 바람직하며, 에틸 아세토아 세테이트를 사용하여 2-에톡시카보닐-1-메틸-비닐 기를 도입할 수 있다.

상기 카르복시 보호기는 세팔로스포린계 항생제 제조시 통상적으로 사용될 수 있는 카르복시 보호기를 포함하며, 예를 들어 알릴, 벤질, p-메톡시벤질, p-니트로벤질, 트리페닐메틸, 디페닐메틸 등을 포함한다.

13

18-7



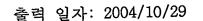
. 본 발명의 제조방법에 있어서, 상기 화학식 2의 화합물은 무수물 형태로 반응시키는 것이 바람직하다.

상기 화학식 2의 화합물은 화학식 3의 화합물 1 당량에 대하여 1 ~ 3 당량, 바람직하게는 1.1 ~ 1.5 당량을 반응시키는 것이 바람직하다. 또한, 화학식 2의 화합물과 화학식 3의 화합물과의 반응은 디메틸술폭시드, 디메틸포름아미드, 디메틸아세트아미드, 1,4-디옥산, 아세토니트릴, 디클로로메탄 및 이들의 혼합물로 이루어진 군으로부터 선택된 유기용매 및 물과의 혼합용매 중에서 반응시키는 것이 바람직하며, 상기 유기용매로는 디메틸아세트아미드 또는 디클로로메탄이 더욱 바람직하며, 혼합용매 중의 물의 양은 유기용매 1 중량부에 대하여 0.05 ~ 0.3 중량부, 바람직하게는 0.1 ~ 0.2 중량부인 것이 바람직하다. 또한, 상기 반응은 -50 ~ -20 ℃, 바람직하게는 -40 ~ -30 ℃ 의 반응온도에서 1 ~ 4 시간, 바람직하게는 1.5 ~ 2.5 시간 동안 수행할 수 있다.

- 본 발명의 제조방법에서 사용가능한 염기는 N-메틸몰포린, 트리에틸아민, 디에틸아민, n-트리부틸아민, N,N-디메틸아닐린, 또는 피리딘을 포함하며, 이중 트리에틸아민이 바람직하게 사용될 수 있다. 염기의 사용량은 상기 화학식 2의 화합물 1당량에 대하여 약 1 ~ 2 당량일수 있으며, 1.05 ~ 1.2 당량이 더욱 바람직하다.
- 성기 화학식 2의 화합물은 화학식 4의 화합물과 디클로로트리페닐포스포란을 염기 존재 하에서 반응시켜 바람직하게 얻을 수 있다:

# 27> 【화학식 4】

 $^{28}$  식 중,  $R^1$ 은 아미노 보호기이고,  $R^4$ 는 수소, 나트륨, 또는 포타슘이다.





상기 화학식 4의 화합물은 4-히드록시페닐글리신에 통상의 아미노 보호 반응을 수행함으로써, 원하는 아미노 보호기(예를 들어, 상기에서 언급한 아미노 보호기)를 갖는 화합물로 제조할 수 있다.

디클로로트리페닐포스포란은 화학식 4의 화합물 1 당량에 대하여 1 ~ 5 당량, 바람직하게는 1.1 ~ 1.5 당량을 반응시키는 것이 바람직하다. 또한, 화학식 4의 화합물과 디클로로트리페닐포스포란과의 반응은 디클로로메탄, 아세토니트릴, 및 테트라하이드로퓨란으로 이루어진 군으로부터 선택된 유기용매 중에서 반응시키는 것이 바람직하다. 또한, 상기 반응은 -30 ~ 20 ℃, 바람직하게는 -5 ~ 5℃의 반응온도에서 1 ~ 5 시간, 바람직하게는 1 ~ 2 시간 동안수행할 수 있다. 또한, 화학식 4의 화합물과 디클로로트리페닐포스포란과의 반응에서 사용가능한 염기는 트리에틸아민, 디에틸아민, n-트리부틸아민, N,N-디메틸아닐린, 또는 피리딘을 포함하며, 이중 트리에틸아민이 바람직하게 사용될 수 있다. 염기의 사용량은 상기 화학식 2의 화합물 1당량에 대하여 약 1 ~ 1.5 당량일 수 있으며, 1.1 ~ 1.3 당량이 더욱 바람직하다.

또한, 상기 디클로로트리페닐포스포란은 트리페닐포스핀과 핵사클로로에탄을 반응시켜 바람직하게 얻을 수 있으며, 이를 반응식으로 나타내면 다음 반응식 1과 같다.

트리페닐포스포란

디클로로트리페닐포스포란

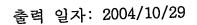
33> 상기 반응식 1에 따른 반응은 유기용매 중에서 약 -5 ~ 5 ℃ (바람직하게는 약 0 ℃)에 서 약 1 ~ 3 시간 (바람직하게는 약 2시간) 동안 수행할 수 있다. 사용가능한 유기용매는 테 트라하이드로퓨란, 디클로로메탄, 클로로포름, 사염화탄소, 디메틸포름아미드, 디메틸아세트아



기드, 1,4-디옥산, 또는 아세토니트릴 등을 포함하며, 이 중 디클로로메탄 또는 디메틸아세트 아미드가 바람직하게 사용될 수 있다.

상기 중간체로 사용되는 화학식 2의 화합물은 세팔로스포린계 화합물 합성시 사용되는 통상의 유기용매, 예를 들어 메틸렌클로라이드, 아세토니트릴등에 대한 용해도가 매우 우수하므로, 별도로 여과 및 건조 등의 분리공정을 거치지 않고 직접 반응용액상으로 다음 공정(예를 들어, 아실화 반응)을 수행할 수 있으므로, 전체 공정을 동일 반응용기 반응(one-pot reaction)으로 수행할 수 있다.

따라서, 상기 트리페닐포스핀과 헥사클로로에탄을 반응시키는 단계; 화학식 4의 화합물과 과 디클로로트리페닐포스포란을 염기 존재하에서 반응시키는 단계; 및 화학식 2의 화합물과 화학식 3의 화합물을 염기 존재하에서 반응시키는 단계는 별도의 분리공정 없이 동일 반응용기에서 수행되는 것(즉, 동일-반응용기 반응, one-pot reaction)이 바람직하다. 이를 반응식으로 나타내면 반응식 2와 같다.





- 이하, 본 발명을 실시예를 통하여 더욱 상세히 설명한다. 그러나, 이들 실시예는 본 발명을 예시하기 위한 것으로 본 발명의 범위를 제한하는 것은 아니다.
- ◇ 실시예 1. (2-에톡시카보닐-1-메틸-비닐아미노)-(4-히드톡시페닐)-아실옥시포스포니움 클로라이드의 제조

# 39> <u>단계 A</u>

### 100ml에 차례로 투입하고 0 ℃에서 2시간 동안 반응시킨 후, 반응온도를 -5 ℃로 냉각하고 모타슘 (2-에톡시카보닐-1-메틸-비닐아미노)-(4-히드톡시페닐)-아세테이트 10g (0.031mol) 및 트리에틸아민 8g을 차례로 투입하고 2시간 동안 교반하였다.



#### <sup>(41)</sup> 단계 B

<45>

동안 적가하였다.

- 단계 A에서 석출된 결정을 여과하여 메틸렌클로라이드 20m1로 세척한 후, 얻어진 여과액을 감압증류하여 용매를 제거한 다음, 석출된 결정을 여과하고 진공건조하여 백색의 표제화합물 17.5g (96.7%)을 수득하였다.
- H-NMR( $\delta$ , CHCl<sub>3</sub>-d<sub>1</sub>) 1.31(3H, d, 8.6Hz, -OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 1.75(1H, m, -NH<u>CH</u>CHCO-), 4.23(2H, m, -O<u>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub></u>), 4.51(1H, d, 8.3Hz, -NHCH<u>CH</u>CO-), 4.81(1H, d, 8.0Hz, -NH<u>CH</u>(Ph)CO-), 6.63(2H, d, 8.0Hz), 6.91(2H, d, 8.1Hz), 7.31(6H, m), 7.65(9H, m)
- <44> 실시예 2. 7-[2-아미노-2-(4-히드록시페닐)아세트아미도]-3-[프로펜-1-일]-3-세펨-4-카르복실 산(세프프로질)의 제조
- 7-아미노-3-[프로펜-1-일]-3-세폠-4-카르복실산 6.88g (0.029mol)을 메틸렌클로라이드 40ml, 물 10ml와 트리에틸아민 6.5g에 용해시킨 용액을 상기 -40 ℃로 냉각된 용액에 천천히 1시간

실시예 1의 단계 A에서 얻어진 반응액을 -40 ℃로 냉각하고,

- <46> 적가가 완료된 후, 같은 온도에서 2시간 동안 반응시킨 후 반응액의 온도를 0 ℃로 조절하고 생성된 불용성 고체를 여과하였다. 여액을 반응기로 이송하여 6N HCl 20ml를 가한 후 1시간 교 반하였다. 반응액에 10% NaOH를 가하여 pH를 3.2로 조절하여 2시간 동안 0 ℃에서 교반한 후 여과하여 백색의 표제화합물 9.6g(83%)을 수득하였다.
- <47> H-NMR(δ, D<sub>2</sub>O-d<sub>2</sub>): 1.65(3H, d, 8.6Hz, -CH=CH<u>CH<sub>3</sub>(</u>cis)), 1.81(0.21H, d, 8.6Hz, -CH=CH<u>CH<sub>3</sub>(trans</u>)), 3.22(1H, d, 18Hz, 2-H), 3.55(1H, d. 18Hz, 2-H), 5.15(1H, d, 4.6Hz, -CH=CH<u>CH<sub>3</sub>(trans</u>))

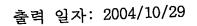


6-H), 5.66(1H, d, 4.6Hz, 7-H), 5.75(1H, m, vinyl-H), 5.96(1H, m, vinyl-H), 6.91(2H, d, 8.0Hz, phenyl-H), 7.38(2H, d, 8.0Hz, phenyl-H)

- 48> 실시예 3. 7-[2-아미노-2-(4-히드록시페닐)아세트아미도]-3-[프로펜-1-일]-3-세펨-4-카르복실 산(세프프로질)의 제조
- 대일 글로라이드 대신 디메틸아세트아미드 100ml를 사용한 것을 제외하고는 실시예 1의 단계 A와 동일한 방법으로 반응을 수행하여 얻어진 반응액을 -40 ℃로 냉각하고, 7-아미노 -3-[프로펜-1-일]-3-세펨-4-카르복실산 6.88g (0.029mol)을 디메틸아세트아미드 50ml, 물 10ml와 트리에틸아민 6.5g에 용해시킨 용액을 상기 -40 ℃로 냉각된 용액에 천천히 1시간 동안 적가하였다.
- 적가가 완료된 후, 같은 온도에서 2시간 동안 반응시킨 후 반응액의 온도를 0 ℃로 조절하고 생성된 불용성 고체를 여과하였다. 여액을 반응기로 이송하여 6N HC1 20m1를 가한 후 1시간 교반하였다. 반응액에 10% NaOH를 가하여 pH를 3.2로 조절하여 2시간 동안 0 ℃에서 교반한후 여과하여 백색의 표제화합물 9.4g(82%)을 수득하였다.

#### <51> 실시예 4.

7-[2-아미노-2-(4-히드록시페닐)아세트아미도]-3-티오메틸-[1.2.3-트리아졸-5-일]-3-세펨-4-카 르복실산(세파트리진)의 제조



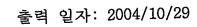


실시예 1의 단계 A에서 얻어진 반응액을 -40 ℃로 냉각하고, 7-아미노-3-[1,2,3-트리아 졸-5-일]-3-세펨-4-카르복실산 9.08g (0.029mol)을 메틸렌클로라이드 50ml, 물 10ml와 트리에 틸아민 6.5g에 용해시킨 용액을 상기 -40 ℃로 냉각된 용액에 천천히 1시간 동안 적가하였다.

적가가 완료된 후, 같은 온도에서 2시간 동안 반응시킨 후 반응액의 온도를 0 ℃로 조절하고 생성된 불용성 고체를 여과하였다. 여액을 반응기로 이송하여 6N HCl 20ml를 가한 후 1시간 교반하였다. 반응액에 10% NaOH를 가하여 pH를 3.5로 조절하여 2시간 동안 0 ℃에서 교반한후 여과하여 백색의 표제화합물 10.7g(80%)을 수득하였다.

H-NMR( $\delta$ , D<sub>2</sub>O-d<sub>2</sub>): 3.22(1H, d, 18Hz, 2-H), 3.55(1H. d. 18Hz, 2-H), 3.60(2H, m, -CH<sub>2</sub>-S-), 5.15(1H, d, 4.6Hz, 6-H), 5.66(1H, d, 4.6Hz, 7-H), 6.91(2H, d, 8.0Hz, phenyl-H), 7.38(2H, d, 8.0Hz, phenyl-H), 7.93(1H, d, 8.2Hz, -CH-NH-)

- ▷ 실시예 5. 7-[2-아미노-2-(4-히드록시페닐)아세트아미도]-3-메틸-3-세펨-4-카르복실산(세파드록실)의 제조
- 6 실시예 1의 단계 A에서 얻어진 반응액을 -40 ℃로 냉각하고, 7-아미노-3-메틸-3-세펨-4-카르복실산 6.21g (0.029mol)을 메틸렌클로라이드 40ml, 물 10ml와 트리에틸아민 6.5g에 용해 시킨 용액을 상기 -40 ℃로 냉각된 용액에 천천히 1시간 동안 적가하였다.
- 57> 적가가 완료된 후, 같은 온도에서 2시간 동안 반응시킨 후 반응액의 온도를 0 ℃로 조절하고 생성된 불용성 고체를 여과하였다. 여액을 반응기로 이송하여 6N HCl 20ml를 가한 후 1시간 교반하였다. 반응액에 10% NaOH를 가하여 pH를 3.2로 조절하여 2시간 동안 0 ℃에서 교반한후 여과하여 백색의 표제화합물 9.1g(83%)을 수득하였다.

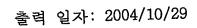




H-NMR( $\delta$ , D<sub>2</sub>O-d<sub>2</sub>): 1.79(3H, d, 8.6Hz, -CH<sub>3</sub>), 3.22(1H, d, 18Hz, 2-H), 3.55(1H. d. 18Hz, 2-H), 5.15(1H, d, 4.6Hz, 6-H), 5.66(1H, d, 4.6Hz, 7-H), 6.91(2H, d, 8.0Hz, phenyl-H), 7.38(2H, d, 8.0Hz, phenyl-H)

#### 【발명의 효과】

본 발명에 따라 4-히드록시페닐글리신 유도체를 경유하여 반응시킬 경우, 추가의 분리나 정제과정을 거치지 않고 고수율 및 고순도로 세팔로스포린계 항생제를 제조할 수 있다.





# 【특허청구범위】

# 【청구항 1】

화학식 2의 화합물과 화학식 3의 화합물을 염기 존재하에서 반응시키는 단계를 포함하는 화학식 1의 화합물 또는 그의 염의 제조방법:

#### <화학식 1>

# <화학식 2>

# <화학식 3>

식 중, R<sup>1</sup>은 수소 또는 아미노 보호기이고, R<sup>2</sup>는 메틸, 프로펜-1-일, 또는 1H-1,2,3-트리아졸-4-일-티오메틸이고, R<sup>3</sup>는 수소 또는 카르복실 보호기이다.

# 【청구항 2】

제1항에 있어서, 화학식 2의 화합물이 무수물 형태인 것을 특징으로 하는 제조방법.



#### 【청구항 3】

제1항에 있어서, 화학식 3의 화합물 1 당량에 대하여 화학식 2의 화합물 1.1 ~ 1.5 당량을 반응시키는 것을 특징으로 하는 제조방법.

#### 【청구항 4】

제1항에 있어서, 디메틸술폭시드, 디메틸포름아미드, 디메틸아세트아미드, 1,4-디옥산, 아세토니트릴, 디클로로메탄 및 이들의 혼합물로 이루어진 군으로부터 선택된 유기용매 및 물과의 혼합용매 중에서 반응시키는 것을 특징으로 하는 제조방법.

#### 【청구항 5】

제4항에 있어서, 혼합용매 중의 물의 양은 유기용매 1 중량부에 대하여 0.05 ~ 0.3 중량부임을 특징으로 하는 제조방법.

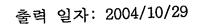
#### 【청구항 6】

제1항에 있어서, 상기 염기가 N-메틸몰포린, 트리에틸아민, 디에틸아민, n-트리부틸아민, N,N-디메틸아닐린, 및 피리딘으로 이루어진 군으로부터 선택되는 것을 특징으로 하는 제조방법.

#### 【청구항 7】

제1항에 있어서, 상기 화학식 2의 화합물이 화학식 4의 화합물과 디클로로트리페닐포스 포란을 염기 존재하에서 반응시켜 얻어진 것임을 특징으로 하는 제조방법:

< 화학식 4>





식 중, R<sup>1</sup>은 아미노 보호기이고, R<sup>4</sup>는 수소, 나트륨, 또는 포타슘이다.

# 【청구항 8】

제7항에 있어서, 상기 디클로로트리페닐포스포란이 트리페닐포스핀과 헥사클로로에탄을 반응시켜 얻어진 것임을 특징으로 하는 제조방법.

#### 【청구항 9】

제8항에 있어서, 상기 트리페닐포스핀과 핵사클로로에탄을 반응시키는 단계; 화학식 4의 화합물과 디클로로트리페닐포스포란을 염기 존재하에서 반응시키는 단계; 및 화학식 2의 화합 물과 화학식 3의 화합물을 반응시키는 단계가 동일 반응용기에서 수행되는 것을 특징으로 하는 제조방법.

# Document made available under the **Patent Cooperation Treaty (PCT)**

International application number: PCT/KR04/002770

International filing date:

30 October 2004 (30.10.2004)

Document type:

Certified copy of priority document

Document details:

Country/Office: KR

Number:

10-2003-0076357

Filing date: 30 October 2003 (30.10.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 22 December 2004 (22.12.2004)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

#### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
MAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER:

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.